**Контрольная работа по теме «Кислородсодержащие органические соединения»10класс**

**Вариант 1**

1. Определите классы соединений, дайте названия веществ, формулы которых:

А. С2Н5СОН Б. НСООН

В. С2Н5СООСН3 Г. СН3ОН

2. Напишите уравнения реакция:

A. Этанола с пропионовой кислотой

Б. Окисления муравьиного альдегида гидроксидом меди (II).

B. Этилового эфира Уксусной кислоты с гидроксидом натрия.

Укажите их тип, условия осуществления и назовите исходные вещества и продукты реакций.

3. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить превращения по

схеме:

СН4 → С2Н2 → СН3СОН → СН3СООН → (CH3COO)2Mg.

Укажите условия осуществления реакций и названия всех веществ.

4. Рассчитайте массу кислоты, полученной при нагревании 55 г 40% -го раствора этаналя с избытком гидроксида меди (II)

**Контрольная работа по теме «Кислородсодержащие органические соединения» 10 класс**

**Вариант 2**

1. Определите классы соединений, дайте названия веществ, формулы которых:

А. СН2ОН—СНОН-СН2ОН Б. С6Н5—СН2ОН

В. СН3ОСН3 Г. СН3СОО СН3

2. Напишите уравнения реакций:

A. Пропионовой кислоты с гидроксидом натрия.

Б. Уксусной кислоты с хлоридом фосфора (5).

B. Гидролиза пропилового эфира уксусной кислоты (пропилэтаноата).

Укажите их тип, условия осуществления и назовите исходные вещества и продукты реакций.

3. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить превращения по

схеме:

СН4 → СН3С1 → СН3ОН → НСОН → НСООН.

Укажите условия осуществления реакций и названия всех веществ.

4. Вычислите массу 60%-й уксусной кислоты, затраченной на нейтрализацию 120 г 25% -го раствора гидроксида натрия.

**Контрольная работа по теме «Кислородсодержащие органические соединения» 10 класс**

**Вариант 3**

1. Определите классы соединений, дайте названия веществ, формулы которых:

А. С3Н7СООН. Б. С2Н5ОН

В. НСООСН3. Г. С6Н5ОН.

2. Напишите уравнения реакций:

A. Муравьиной кислоты с оксидом магния.

Б. Межмолекулярной дегидратации спирта пропанол-1.

B. Гидролиза тристеаринового жира.

Укажите их тип, условия осуществления и назовите исходные вещества и продукты реакций.

3. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить превращения

согласно схеме:

С2Н6 →С2Н5Вr → С2Н5ОН → СН3СОН →СН3СООН.

Укажите условия осуществления реакций и названия всех веществ.

4. Вычислите массу металлического серебра, полученного при окислении 600 г 40% -го

раствора формалина избытком аммиачного раствора оксида серебра.